9. *Berichtigung zu der Mitteilung: „Die Temperaturkoeffizienten der elektrischen Leitfähigkeit einiger Säuren und Basen in wässeriger Lösung“; von A. Wörmann.*[1])

Durch ein Versehen sind in den Tabb. 5—8 der obigen Mitteilung erste etwas fehlerhafte Berechnungen anstatt der endgültigen richtigen Zahlen angegeben; sie sind durch die folgenden zu ersetzen.

Tabelle 5.

	$c + c' t$	$c + c' t'$	c	c'
NaOH				
1/1 norm.	0,027546	0,028563	+0,02626	+0,0000712
1/2 „	0,027240	0,027916	0,02641	0,0000464
3/8 „	0,027600	0,028223	0,02680	0,0000443
1/4 „	0,027600	0,028267	0,02677	0,0000459
1/10 „	0,027630	0,028233	0,02686	0,0000425

Tabelle 6.

KOH				
1/1 norm.	0,026578	0,027059	0,02595	+0,0000346
1/2 „	0,026785	0,027362	0,02602	0,0000418
3/8 „	0,026829	0,027362	0,02613	0,0000383
1/4 „	0,027060	0,027496	0,02649	0,0000314
1/10 „	0,027497	0,028057	0,02676	0,0000403

1) A. Wörmann, Ann. d. Phys. **29.** p. 194. 1909.

Tabelle 7.

	$c + c' t$	$c + c' t'$	c	c'
HCl				
$^1/_1$ norm.	0,022865	0,022530	+0,02330	−0,0000241
$^1/_2$ „	0,023190	0,022807	0,02369	0,0000276
$^3/_8$ „	0,023361	0,022913	0,02393	0,0000318
$^1/_4$ „	0,023375	0,023048	0,02379	0,0000234
$^1/_{10}$ „	0,023579	0,023257	0,02400	0,0000234

Tabelle 8.

HNO_3				
$^1/_1$ norm.	0,021593	0,021250	0,02205	−0,0000252
$^1/_2$ „	0,022152	0,021831	0,02259	0,0000236
$^1/_4$ „	0,022752	0,022344	0,02330	0,0000300

Die Vergleichszahlen der Tab. 9 sind richtig bis auf die für KOH $m = 1$, die heißen müssen:

$$c \,.\, 10^4 = 259{,}5\,, \quad c' \,.\, 10^6 = 34{,}6$$

und für HNO_3 $m = 1$:

$$c' \,.\, 10^6 = 25{,}2.$$

(Eingegangen 22. Mai 1909.)

Druck von Metzger & Wittig in Leipzig.